⑩日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭63-178193

@Int Cl.4

驗別配号

庁内整理番号

❸公開 昭和63年(1988)7月22日

C 09 K 9/00

C-6755-4H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全12頁)

フォトクロミツク性を有する被覆用組成物 49発明の名称

> ②特 願 昭62-10188

願 昭62(1987)1月20日 四出

大阪府大阪市東区道修町4丁目8番地 日本板硝子株式会 72発 明 木

社内

大阪府大阪市東区道修町4丁目8番地 日本板硝子株式会 昭 明 BB 四発 者 吉 元

补内

大阪府大阪市東区道修町4丁目8番地 日本板硝子株式会 明 雄 ⑦発 者 淹 Ж

①出 顋 日本板硝子株式会社 大阪府大阪市東区道修町4丁目8番地

20代 理 弁理士 重 野

1. 発明の名称

フォトクロミック性を有する被覆用組成物

2. 特許請求の範囲

- (1) ウレタン系塗料マトリクス形成用組成物 とフォトクロミック性有機化合物とを含むことを 特徴とするフォトクロミック性を有する被獲用組 成物。
- (2) 前記ウレタン系塗料マトリクス形成用組 成物が下記a、b及びc、即ち
- a. 無 黄 変 性 ジィ ソ シ ア ネ ー ト の ア ダ ク ト 、 イ ソ シアヌレート、アロファネート、ビューレッ ト、カルポジイミドより選ばれる少なくとも一 種及び/又はそのマロン酸、アセト酢酸、また はメチルエチルケトオキシムによるブロック 体.
- b. 平均分子量300~3000で、水酸基を一 分子内に複数個有したポリエステル、ポリエー テル、ポリカプロラクトン、ポリカーポネート より選ばれる一種若しくは二種以上。

c. 硬化触媒。

を含んでなる特許請求の範囲第1項に記載のフォ トクロミック性を有する被覆用組成物。

- (3) 前記ウレタン系塗料マトリクス形成用組 成物が、下記d及びe即ち
- d. 無 黄 変 性 ジ イ ソ シ ア ネ ー ト よ り 選 ば れ る ー 種 若しくは二種以上と、分子量100~1000 のポリエステル、ポリエーテル、ポリカブロラ クトン、ポリカーボネートより選ばれる一種若 しくは二種以上のジオールとの反応によって生 成した平均分子量3000~6000のイソシ アネート末端のポリウレタンプレポリマー、あ るいはそのマロン酸、アセト酢酸、またはメチ ルエチルケトキシムによるブロック体。
- e. 下記一般式(I)、(II)、(III)より選ば れる1種もしくは2種以上。

(R' - N - (CH2CH2OH1)3-n (I)(式中、nはO又は1、R'は、C1~6の炭 化水素基)

(式中、mは1~10の整数)

$$R^2 - CH_2 CH_2 - CH_$$

式中、R²、R³は、相互に等しい又は異なった下記より選ばれる一種もしくは二種以上

- (СН 2) 3 N H C H 2 C N . - (О H 2) 3 С H C H 2 N H R ⁴ О H

ここでR4 は炭化水素基

を含んでなる特許請求の範囲第1項記載のフォト クロミック性を有する被獲用組成物。

(4) 前記無黄変性ジィソシアネートが、ヘキ

くは二種以上である特許請求の範囲第2項記載の フォトクロミック性を有する被覆用組成物。

(9) フォトクロミック性有機化合物が、下記 一般式 (IV)

(式中、 R 5 ~ R C は、水素、有機原子団、カルボキシル基、アミノ基、ニトロ基、ハロゲン原子より選ばれる相等しい又は異なった基)で示されるものである特許請求の範囲第1項ないし第8項のいずれか1項に記載のフォトクロミック性を有する被獲用組成物。

(10) 前記被覆用組成物が紫外線吸収剤、光安定剤、酸化防止剤より選ばれる1種もしくは2種以上を含む特許請求の範囲第1項ないし第9項のいずれか1項に記載のフォトクロミック性を有

サメチレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート、4、4′ージシクロヘキシルメタンジイソシアネート、リジンジイソシアネート、水添キシリレンジイソシアネートより選ばれる一種もしくは二種以上である特許請求の範囲第2項又は第3項に記載のフォトクロミック性を有する被獲用組成物。

- (5) 前記ポリエステルがアジビン酸エステルである特許請求の範囲第2項又は第3項に記載のフォトクロミック性を有する組成物。
- (6) 前記ポリエーテルがオキシテトラメチレン単位を含んだものである、特許請求の範囲第2項又は第3項に記載のフォトクロミック性を有する被覆用組成物。
- (7) 前記ポリカーポネートが-0-CoHisOCO-を繰り返し単位として含む特許請求の範囲第2項又は第3項記載のフォトクロミック性を有する被覆用組成物。
- (8) 前記硬化触媒が3級アミン化合物、有機 銀化合物、有機亜鉛化合物より選ばれる一種若し

する被覆用組成物。

3. 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明は、フォトクロミック特性を有する被覆 用組成物に関し、特に発消色速度の速い該被覆用 組成物に関する。

【従来の技術】

従来、フォトクロミック特性を有する被覆物としてはメガネレンズ用としてシリコーン系表面硬化塗料にフォトクロミック性有機化合物を添加して基板上に塗布したものが知られている。この方法によれば、基板中に混合する方法と異なり、厚味差のために濃度ムラが出る事を避け得ると云う利点がある。

[発明が解決しようとする問題点]

しかしながら、上記方法におけるシリコーン系表面硬化膜は、架構密度が高いため、フォトクロミック性有機化合物が動き難く、従って発消色速度が遅くなってしまうという重大な問題点があった。

[問題点を解決するための手段]

上記従来の問題点を解決するために、本発明はフォトクロミック性有機化合物を添加する塗料マトリクス形成用組成物としてクレタン系のものを用いた。

本発明においてクレタン系連料マトリクス形成 用組成物として好適な一例として、下記 a 、 b 及び c 、即ち

- 無黄変性ジイソシアネートのアダクト、イソシアヌレート、アロファネート、ビューレット、カルボジイミドより選ばれる少なくとも一種及び/又はそのマロン酸、アセト酢酸、またはメチルエチルケトオキシムによるブロック体。
- b. 平均分子量300~3000で、水酸基を一分子内に複数個有したポリエステル、ポリエーテル、ポリカブロラクトン、ポリカーボネートより選ばれる一種若しくは二種以上。
- c. 硬化触媒。

を含んでなるものが挙げられる。

トリクスが軟くなって傷がつき易くなり、また、 塗料粘度が高くなりすぎて操作上の困難が発生する。

以上に述べたジイソシアネートプレポリマーと ポリオールとの混合物に硬化触媒を加える。硬化 触媒としては、三級アミン化合物、有機錫化合 本発明に使用できる無数では、クリートできる無数では、クリートできるが、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーンは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、インシャーのでは、イン・カーのでは、イン・カーのでは、イン・カーのでは、イン・カーンのでは、イン・カーンのでは、イン・カーのでは、イン・カーのでは、イン・カーのでは、イン・カーのでは、イン・カーンのでは、イン・カーンのでは、イン・カーのでは、イン・カーのでは、イン・カーのでは、イン・カーンのでは、インのでは、イン・カーンのでは、インの

イソシアネートプレポリマーを使用する場合には適当なポリオールとの二成分系として塗料を開整するが、ここで用いるポリオールは、平均分子 量3000、より好ましくは500~100が適当である。平均分子量が300を固ってしまい、発消色速度が遅くなる。平均分子量が3000を越えると生成したポリクレタンマ

物、有機亜鉛化合物等が好ましいが、たとえば三 級アミン化合物としては、トリエチレンジアミ ン、N , N , N′ , N′ - ペンタメチルジ プロピレントリアミン、N、N、N´ 、N´ 、 N° -ベンタメチルジエチレントリアミン、N. N , N ' , N ' - テトラメチルヘキサメチレンジ アミン、 N , N , N ' - テトラメチルプロ ピレンジアミン、ピス (ジメチルアミノエチル) エーテル、2 - (N, N - ジメチルアミノ) エチ ルー3-(N,N-シメチルアミノ)プロビル エーチル、N, N' - ジメチルシクロヘキシルア ミン、N, N-ジシクロヘキシルメチルアミン、 メチレンピス (ジメチルシクロヘキシル) アミ ン、トリエチルアミン、N, N-ジメチルセチル アミン、N,N-ジメチルドデシルアミン、N. N-ジメチルヘキサデシルアミン、N.N. N', N'-テトラメチルー1, 3ブタンジアミ ン、 N . N - ジメチルベンジルアミン、モルホリ ン、 N - メチルモルホリン、 N - エチルモルホリ ン、N-(2-ジメチルアミノエチル)モルホリ ン、 4.4-オキシジエチレンジモルホリン、 N . N' - ジェチルピペラジン、N . N' - ジメ チルヒペラジン、N-メチル-N′-シメチルア ミノエチルビベラジン、2、4、6-トリ(ジメ チルアミノメチル)フェノール、テトラメチルグ アニシン、 3 - ジメチルアミノーN,N-シメチ ルプロピオンアミド、N. N. N', N'-チト ラ (3-ジメチルアミノブロビル) メタンジアミ ン、 N , N - ジメチルアミノエタノール、エトキ シ化ヒドロキシルアミン、N, N, N', N'-テトラメチルー1、3-ジアミノー2-ブロバ ノール、N,N.N′ -トリメチルアミノエチル エタノールアミン、1、4-ピス(2-ヒドロキ シプロピル) ィミダゾール、3、3-ジアミノー N - メチルジプロピルアミン、1, 8 ジアゾピシ クロ (5 . 4 . 0) - ウンデセンー 7 、 N - メチ ルー N′ - ヒドロキシエチルピペラジン等を挙げ ることができ、有機錫化合物としては、オクチル 酸錫、ジブチル錫ジアセテート、ジブチル錫ジラ ウレート、ジブチル錫メルカプチド、ジブチル錫

晶化及び相溶性を考慮すればイソホロンジイソシ アネートが挙げられる。使用するポリオールも結 晶化を考慮すればポリエーテル系のものが特に好 ましく、一分子内に水酸基を2個有したポリオキ シテトラメチレングリコールが最も好ましい。 このポリエーテルジオールの分子量は100~ 1000の範囲内にあることが好ましい。分子量 が100以下であれば結晶しやすくなり、また、 **最終的に生成するプレポリマーの分子量が大きく** なりにくいことからマトリクスが固くなり、発消 色速度が遅くなる。分子量が1000以上のポリ エーテルジオールを使用した場合には原料ポリ エーテルジオールの粘度が高すぎて操作性が悪く なり、最終的に生成したポリウレンタンプレポリ マーの粘度も高くなりすぎて場合によってはゲル 化する。

生成したポリクレタンプレポリマーの平均分子量は3000~600の範囲内にあることが好ましい。3000より低い場合にはマトリクスが固くなりすぎ、6000より高い場合には粘度が

チオカルボキシレート、ジブチル錫ジマレエート、ジメチル錫ジアセチート、ジメチル錫ジラセケート、ジメチル錫ジカル・ジメチル錫ジマレエート、ジメチル錫ジマレエート、ジオクチル錫メルカブチド、ジオクチル錫チオカルボキシレート等を挙げることができ、有機亜鉛化合物としては、オクチル酸亜鉛やナフテン酸亜鉛等を挙げることができる。

ウレタン系塗料マトリクスを形成する為の組成物としては上記したイソシアネートプレポリマーとポリオールを含んだものの他に、ジイソシアネートとポリオールをあらかじめ反応させて末端がイソシアネート基であるポリウレタンプレポリマーとしておき、これを低分子量架構剤で架橋させるタイプのものも使用できる。

これに使用できるポリウレタンプレポリマーは 前配の様な無 黄変性 ジイソ シアネート を当量以 上、好ましくは当量の 2 倍以上使用してポリオー ルと反応させて使用する。特に好ましいイソシア ネートとしては、ポリウレタンブレポリマーの結

高くなりすぎて作業性が落ちる。

レポリマーは通常用いられるジアミン架橋剤で架 機させることもできるが、下記一般式(I)、 (II)、及び(III)

(R¹)π—N—(CH₂CH₂OH₁)_{3-n} (I) (式中、nは0又は1、R¹は、C1~6の炭 化水素基)

(式中、mは1~10の整数)

$$R^{2} - CH_{2} CH_{2} CH_{2} CH_{3} (II)$$

式中、R²、R³は、相互に等しい又は異なった下記より選ばれる一種もしくは二種以上

- (СН₂) ₂ N H C H ₂ C N , - (ОН₂) ₂ C H C H ₂ N H R ⁴ О Н

ここでR 4 は炭化水素基

で示されるポリオール又はポリアミン化合物が最 も好ましい。

以上述べてきた様々なポリクレタン系強料マト

[3H] -ナフト[2.1-b] (1.4) オキサジン]、1-ベンジル-3,3-ジメチルスピロ[インドリノ-2,3-[3H] -ナフト[2,1-b] (1.4) オキサジン]、1-(P-メトキシベンジル) -3,3-ジメチルスピロ[インドリノ-2,3'-[3H] -ナフト[2.1-b] (1.4) オキサジン]、1-(P-メチルベンジル) -3,3'-ジメチルスピロ[インドリノ-2,3-[3H] -ナフト[2.1-b] (1.4) オキサジン]、1-(P-クロルベンジル) -3,3'-ジメチルスピロ[インドリノ-2,3-[3H] -ナフトピロ[インドリノ-2,3'-[3H] -ナフトピロ[インドリノ-2,3'-[3H] -ナフトピロ[インドリノ-2,3'-[3H] -ナフト

本発明組成物には、紫外線吸収剤、光安定剤、酸化防止剤などを添加することもできる。これによって塗膜の劣化を防止し、かつ、フォトクロミック特性を有する有機化合物の分解をも防止できる。

紫外線吸収剤としては2-ヒドロキシ-4-メ

リクス形成用組成物にフォトクロミック性有機化合物を混合、溶解させる。

使用できるフォトクロミック性有機化合物としては、スピロピラン、スピロオキサジン、水銀ジチゾネート、アゾベンゼン、ピオロゲンなど、本発明ポリウレタン系塗料組成物に添加して溶解するものならば何でも良いが、特に、下記一般式(IV)

(式中、 R 5 ~ R 7 は、水素、有機原子団、カルボキシル基、アミノ基、ニトロ基、ハロゲン原子より選ばれる相等しい又は異なった基)で示されるインドリノスピロナフトオキサジンを使用する事が好ましい。中でも特に、 1 , 2 , 3 ートリメチルスピロ[インドリンー 2 , 3 ′ ー

トキシベンゾフェノン、 2 - ヒドロキシー 4 - オ クトキシベンゾフェノン、 2、 4 - ジヒドロキシ ベンゾフェノン、 2、 2′ - ジヒドロキシー 4 -メトキシベンゾフェノンなどのベンゾフェノン ジート・ロキシー 5′ - メチャン シーケー・ロキシー 5′ - メチャドロ シーケー・ローブチルフェニル) ベンゾトリアゾール、 2 - (2′ - ヒドロキシー 5′ - セ ルフェニル)ベンゾトリアゾール、 2 - (2′ - ヒ ドロキシー 3′ . 5′ - ジー t - ブチルア ニ ル)ベンゾトリアゾール、 2 - (2′ - ヒ ル)ベンゾトリアゾール、 2 - (2′ - ヒ ル)ベンゾトリアゾール、 2 - (2′ - ヒ ル)ベンゾトリアゾール 2 - (2′ - ヒ ル)ボンゾトリアゾール 5 - クロ 類 : エ ナルー 2 - シアノー 3 . 3′ - ジフェニルア 5 th レート などのシアノアクリレート 類が挙げられる。

光安定剤としては、ニッケル錯塩や、ヒンダードアミン系化合物が挙げられる。

酸化防止剤としては、 2 . 6 - ジー t e r t - ブチルーP-クレゾール、 2 または 3 - t e r t

- ブチルー4ーメトキシフェノール、ステアリル - β - (3, 5 - ジ - tert - ブチル - 4 - ヒ ドロキシフェニル) プロピオネート、2、2′ー メチレンビスー (4ーメチルー6ーセモェモーブ チルフェノール) 4、 4′ ーチオピスー(3 ーメ チルー6-tert-ブチルフェノール)、4. 4' - プチルデン-ピス- (3-メチル-6tert-741711-11, 1, 1, 1, 3-トリスー (2-メチル-4-ヒドロキシ-5tert-ブチルフェニル) ブタン、1,3,5 ートリメチルー2、4、8-トリス(3、5-ジー teェ t- ブチルー 4-ヒドロキシベンジ ル) ベンゼン、テトラキスー(メチレンー3ー (3', 5'-9-tert-75--4'-E ドロキシフェニル) プロビオネート) メタン、ジ ラウリルチオジブロピオネート、 ジミリステルチ オジプロビオネート、トリフェニルホスファイ ト、ジフェニルイソデシルホスファイト、フェニ ルジイソデシルホスファイト、 4 . 4′ - ブチリ デンーピスー (3 - メチルー 6 - tert - ブチ

ルエン、キシレン、エチルベンで様などの様などである。 来、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸イソブチルの様なブロピル、酢酸イソブチル、酢酸イソブチル、酢酸イソブチル、ガロピオン酸イソブチル等のエスケトン、ウェチルケトン、ウェチルケトン、ウェチルケトン、ウェールがサークリコール、サークリコールでのエーテルコール等の三級アルコール等が挙げられる。

これらの溶剤は0~60%の範囲で添加できるが、添加する量は塗料全体の粘度を考慮して決める必要がある。添加量が多すぎると粘性が低下して腹厚が稼くなりすぎる。

以上の様にして調整したフォトクロミック化合 物含有ポリウレンタン塗料は、透明基板上に塗布 ルフェニッーシートリデシル)ホスファイト等を挙げることができ、これらは単独でも、あるいは2種以上併用しても良く、特に、光安定剤と酸化防止剤の組合せで、前記フォトクロミック性有機化合物の10%~100%の範囲で添加することが好ましい。

され、硬化される。塗布法は、スプレー、浸漬、 カーテンコート、ロールコート等種々可能であ り、用途に応じて決定すると良い。硬化は、室温 ~130℃の範囲で行なわれるが、これは携板の 耐熱性と塗料の硬化性とから決定する。

本発明組成物を塗飾される透明基板としてまたなり、対ラスチックののはないでも透明できながラスチックののからでは、ガラスチックののからでは、ガラスチックのからでは、ガラスチックのから、ガラスチックのから、オリフェーン・オート、オートンサックをある。

また例えば、前記基板が、例えば偏光特性を有していたり、或る角度からのみ透視できる配向板を内蔵していたり、表面が筋量特性を有していたりしているものでも、本発明組成物を添付することは可能である。

[作用]

本発明組成物によれば、フォトクロミック性化合物がポリウレタンマトリクスに将解している層を形成することができるので、高速の発消色性が実現できる。

る。またメチルイソブチルケトンを M I B K と略 むする

(3) 片面に防量性被覆を有したポリカーポネート板の作製

下塗りにはグリシジルメタクリレート(50重量部)と2-ヒドロキシエチルメタクリレート(50重量部)を共重合させた共重合体に硬化触媒とフローコントロール剤と溶媒としてエチルセロソルブを加えて塗料化したものをブライマーとして用いる。このブライマーを1 mm厚のポリカーボネート板(PC板)に塗布し110~130℃で30分間加熱硬化させる。

上渡りにはアーグリシドキシブロビルトリメトキシシランの加水分解物(10重量部)にポリオキシエチル化ソルビトール(50重量部)とグリシジルメタクリレートと2-ヒドロキシエチルメタクリレートの共重合部(40重量部)を加えた混合物にポリオキシエチレンアルキルアリール型界面括性剤(ライオン油脂社製リポノックスNCN)と硬化触媒、フローコントロール剤と溶

[実施例]

以下、実施例について説明する。

(1) イソシアネート末端ポリウレタンポリマーの調製

第1表に示した様な組合せでポリウレタンポリマーを調製した。フラスコ中にポリオールを所定量注ぎ込み、窒素気流下で加熱し乍ら攪拌して脱水した後に反応触媒として少量のジブチル錫ジラウレートを添加して良く混合し、60℃に保温しつつ、攪拌し乍らジイソシアネートを滴下し、滴下終了後も5時間攪拌を続けて反応を完結させた。

(2) フォトクロミック性ポリウレタン塗料の 窓製

実施例1で調製したイソシアネート末端ポリウレタンプレポリマー及び、硬化剤、また、他のイソシアネートプレポリマーとポリオールを組み合わせて第2表に示した組成のポリウレタン塗料を調製した。第2表中、酢酸セルロースを酢セロと略記し、メチルエチルケトンをMEKと略記す

媒としてエチルセロソルブを加え速料化したもの を用いる。

下塗りで塗布されているPC板に当該上塗りを塗布し130℃で1時間熱硬化させると優れた防 量性、付着性を有する被覆が形成される。下塗り および上塗りの硬化後厚みはそれぞれ2μmおよび10μmである。

(4) フォトクロミックポリウレタン被覆物の 作製

基板としてガラス板(G)、厚味 0 . 5 m m のポリカーポネート板(PC)、上記項目(3)で作製した防量被覆を有したポリカーポネート板(AFPC)、セルロースアセテートの表面を特徴・ディムレス:D)、厚味 1 2 5 μ m のボリエチレンテレフタレートフィルム(PET)、厚味 2 m m の C R - 3 9 板、厚味 2 m m の 塩ピシートフィルム(P V C)、原味 1 2 5 μ m のポリエチレンテレフタレートフィルムにブライマー(T F : 値越化学製)処理をしてシリコーン系ハードコート

(X-12-2150;信越化学製)を施したもの(HPET)を準備し、第3表に示す様な組合せでポリウレタン塗料を塗布し、それぞれの条件で硬化させた。ハードコート及び防量被膜を施した板及びフィルムに関しては、それらの反対面に塗布した。

完成したポリウレタン被覆物はポリウレタン側からの太陽光照射に於いて数秒以内に発色し、太陽光を遮断すると数秒以内に消色した。基材にセルロースアセテートの表面を加水分解したもの、ポリエチレンテレフタレート、ポリメチルメタクリレート及びCR-39を使用したものに関しては、逆面からの太陽光照射に於いても良好に発色した。

(5) ポリクレタン積層物と他基材との貼り合 せ

上記(4)で作製したポリウレタン積層物と他基材とを貼り合せた。組合せ及び条件は第4表の通りである。完成したラミネート体は太陽光下で良好な発消色を示した。

第 1 表 : ポリクレタンプレポリマー租成表

プレポリマー No.	P - 1	P — 2	P - 3	P-4	P - 5	P 6
ジイソシアネート名称	ヘキサメチレンジイ ソシアネート 1000	ヘキサメチレンジイ ソシアネート 1000	イソホロンジ イソシアネート 1000	イソホロンジイソシ アネート 1000	イソホロンジイソシ アネート 1000	4.4'- ジシクロヘキシル メタンジイソシアネート 1000
名 称 ポリオール 量	ポリオキシテトラ メチレングリコール (テラタン650) 1900	ジオール	ポリオキシテトラ メチレングリコール (テラタン550) 1400	ポリエステル ジオール (デスモフェン850) 900	ポリカブロラクトン ジオール (トーン0 2 0 0) 1 0 0 0	ポリオキシテトラメチレ ングリコール (テラタン650) 1000

往: テラタン650[®] :E.I.DuPont de Hewours & the Co. 製

DN-983[®] :日本ポリウレタン製 デスモフェン850[®]:パイエルA. G. 製 トーン0200[®] :Union Carbaide Corp.製

特開昭63-178193 (9)

第 2 表 : ポリウレタン塗料却成表 (その1)

燃料%。		C-1	C - 2	C-3		T
ブレポリマー	No.	P = 1	P - 2	·	C-4	C-10
	量	320	250	P-3 180	P-3	-
硬化剤 _	名称	トリエタノールアミン	トリエタノールアミン	トリエタノールアミン	240 トリエタノールアミン	_
-		エチルジエタノールアミン	エチルジエタノールアミン	エチルジエタノールアミン	・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	
	쥝	3 0	20	15	25	
ジイソシアネート	A 11-					
プレポリマー	名称		-] —	HDIピューレット
	盘	_		1 _	1 _	(スミジュール N3200) 62
					1	0.4
ポリオール	名称	-		1	1	ポリエステルポリオール
	±			1	}	(デスモフェン670)
			_	-	-	134
レベリング剤	名称		l	l	FC-430®	(R)
	畫		i - —	1 —	0. 2	FC-430® BP-300® 0.2 1.0
變化触媒	名称	トリエチルアミン				0.1
~.~~		F 7	トリエチルアミン	トリエチルアミン	トリエチルアミン	ジプチル錫ジラウレート
	_		ľ	1	0.2	0.02
フォトクロミック	No.	P C - 1	PC-2	PC-1	1 1	
化合物	盎			1	PC-2	P C - 1
	-	10.5	8. 1	5.85	7.95	5.88
化吸収剤又は安定剤	u	• •	_ `			*
又は酸化防止剤	名称	LS-770 [®] A0-30 [®]	LS-770® A0-30®	LS-770® A0-30®	LS-770 8 A0-30 B	LS-770® A0-30®
	虚	10.5 10.5	8.1 8.1	5.85 5.85	7.95 7.95	5.88 5.88
ទ <i>ក</i> ា	名称	キシレン/酢セロ/MEK				3.00 3.00
4 177		サンレン/ pp セロ/ MEK = 1 / 1 / 1	同左	冏 左	キシレン/酢セロ/ヒーア	キシレン/ジアセトンア
	##	120	7 5	6.5	ミルアルコール=3/1/4	ルコール=1/1 55
otal		506.5	374.3	282.55	379.05	270.86

第 2 表 : ポリクレタン塗料組成表 (その2)

塗料No.		C-12	C-14	C-16	C-20	C-22
ブレポリマー	No. ⊈	=	=	=	=	=
硬化剤	名 称 量	=	=	_	=	=
ジイソシアネート プレポリマー	名 称 量	HD [ピューレット (スミジュール N3200) 78	IPDIイソシアヌレート IPDI-T1890/1900 [®] 140	H D I アダクト コロネートEH® 1 2 4	HMDIアダクト パーノックDN-850 [®] 164	プロックイソシアネー デスモジュールLS-2808 4 S O
ポリオール	名 称 量	ポリカブロラクトンジ オール (トーン 0200) 1 1 3	ポリエーテルポリオール (テラタン650) 187	ボリエーテルボリオール (デスモフェン670) 247	ポリエーテルポリオール (テラタン650) 154	ポリエステルポリオース (デスモフェン670) 479
レベリング剤	名 称 量	FC-430 [®] BP-380 [®] .	FC-430 [®] 8P-300 [®] 0.3 3.0	FC-430 [®] BP-300 [®] 0.4 4.0	FC-430® BP-300® 0.3 3.0	FC-430® BP-300®
硬化触媒	名 称 量	オクチル 酸亜鉛 0.30	オクチル酸亜鉛 0.3	ジプチル銀ジラウレート 0.04	オクチル酸亜鉛 0.3	ジブチル錫ジラウレー 9.0
フォトクロミック 化合物	No. ⊈	PC-2 5.73	PC-2 9. 8	PC-1	PC-1 9.54	PC-1 27. 87
光吸収剤又は安定が 又は酸化防止剤	7) 名 称 <u>最</u>	LS-770 [®] A0-30 [®]	LS-770 [®] A0-30 [®]	LS-770 [®] A0-30 [®]	LS-770 [®] 40-30 [®]	LS-770 [®] A0-30 [®]
容別		6.73 5.73 キシレン/ジアセトン アルコール=1/1 110	9.8 \$.8 MEK/t-アミルアルコール = 1 / 1 1 2 5	11.13 11.13 MIBK/ジアセトンアル コール≈1/1 150	9.54 9.54 MBK/MIBK/tーアミルアル コール= 1 / 1 / 1 1 2 5	27.87 27.87 ジアセトンアルコール 450
[otal		320.14	48. 5	5 5 8 . 8 3	475. 22	1481.51

注 : スピログリコール : 三菱ガス化学製

3. 8-ピス (1.1-ジメチルー2-ヒドロキシエチル) - 2.4.8.10ーテトラオキサスピロ (5.5) ウンデカン

アデカクオドール[®]: 旭電化製

N , N , N ′ , N ′ ーテトラキス (2 – ヒドロキシブロビル) エチレンジアミン

エポメートB-003 : 袖化シェルエポキシ製

3. 8 - ビス(3 - アミノブロビル) - 2. 4. 8. 1 0 - テトラオキサスピロ(5. 5) ウンデカン

スミジュールN-3200個: 住友パイエルクレタン製

JPDI-T1890/100[®]: Chemische Werke Huis A.G. 製

コロネートEH®: 日本ポリクレタン製

パーノック DN - 9 5 0 ⁽⁸⁾: 大日本インキ工業製

デスモジュールLS-2800^個: 住友パイエルクレタン製

コロネート2507個: 日本ポリウレタン製

フォトクロミック化合物 No. と物質名

PC-1: 1,3,3-トリメチルスピロ[インドリノー2,3'-[3H]ーナフト[2,1-b] (1,4)オキサジン]

LS-770^個:サノールLS-770^個, 三共製 ビスー(2.2.6.6-チトラメチル-4-ビペリジル)-セパケート

AO-30[®]: MARK AO-30[®], アデカ、アーガス製

FC-430[®]: スリーエム製

フッ化アルキル鎖を有した界面括性剤

BP-300[®]: セリットBP-300[®]: 住友パイエルクレタン製セルロースアセテートプチレート

第 3 表 ポリウレタン被覆物の作製(その1)

	·													
被覆物No.	U- 1	U- 2	U- 4	U- 8	U- 8	0-11	0-16	U-18	U-20	U-21	U-24	U-28	U-32	U-34
基 板	G	6	6	6	6	AFPC	AFPC	AFPC	AFPC	AFPG	PC	PC	PC	D
塗 料No.	C-1	C-4	C-10	C-16	C-22	C-2	C-10	G-14	C-22	C-22	C-3	G-12	C-22	G-2
独布法	A	٨	S	s	F	٨	S	٨	A	F	S	٨	A	٨
熱処理温度 (で)	130	130	100	100	150	130	100	100	100	130	100	110	130	130
熱処理時間 (min)	10	10	30	30	30	10	30	30	30	80	50	50	60	600
膜厚 (μπ)	220	210	55	45	120	210	85	230	195	95	75	205	205	210

第 3 表 ポリウレタン被覆物の作製(その2)

被覆物池.	U-35	U-38	U-40	U-43	U-44	U-47	U-50	U-51	U-52	U-63	U-57	U-59	N-81	U-62
基 板	D	D	D	PMMA	PMMA	PMMA	PHMA	PWWA	PVC	PVC	PVC	PVC	PET	PET
塗 料No.	C-4	C-10	C-14	C-1	. C-3	C-10	C-18	C-20	C-1	C~2	C-10	C-20	C-1	C-2
逸布法	A	S	S	٨	F	S	A	A	S	S	٨	S	R	R
然処理温度 (で)	30	50	50	100	100	80	80	80	70	70	70	70	130	130
然処理時間 (min)	600	90	90	30	30	60	60	68	70	70	70	70	10	10
膜厚 (μm)	210	65	50	202	197	48	200	215	43	45	220	60	158	150

第 3 表 ポリウレタン被覆物の作製(その3)

被覆物No.	D-63	U-64	U-87	U-69	U-73	U-76	U-82	U-84	U-88	U-91	U~92	V-95	U-97	U-99
基 板	PET	PET	PET	PET	PET	HPET	HPET	HPET	HPET	CR-3₽	CR-3\$	CR-38	cr-3₽	CR-39
連 料No.	C-3	C-4	C-10	C-12	C-22	C-4	C-10	C-12	C-22	G-1	C-2	C-16	C-20	C-22
塗布法	Ŗ	R	R	A	R	R	h	R	R	A	٨	5	S	F
熱処理温度 (で)	130	130	130	130	150	110	110	110	130	110	110	120	120	128
熱処理時間 (min)	10	10	10	10	20	30	30	30	30	30	30	25	25	45
膜厚(ជា)	154	153	150	230	155	155	203	157	143	210	210	80	56	124

注: 塗布法については、

Α: 500μmスリットアプリケータ使用

R: ロールコーター使用

F: フローコート

S: スプレーコート

第 4 歩 : ポリウレタン被煙物の貼合わせ

貼合わせ体施	1	2	3	4	5	6	7	8	9
ポリウレタン 被覆物油、	U - 2	U - 2	U - 2 8	U - 2	U - 2 8	U - 6 7	U - 7 9	U-79	U-79
貼合わせ面	ポリウレタン 被膜	ガラス	PC面	ガラス	PC面	PETM	ポリウレタン 被膜	ポリウレタン 被膜	ポリウレタン 被膜
他基材	HPET	HPET	D	APPC	D	D	ガラス	D .	D
貼合わせ面	ハードコート のない面	ハードコート のない面	_	防急コートの ない面	_	_	_		_
接着剤	なし	ポリビニルブ チラール膜	デュミラン膜 [®]	ポリビニルビ チラール観	UV硬化ウレタン アクリレート	デュミラン膜®	なし	なし	デュミラン膜 [®]
貼合わせ法	熱圧着法	熱圧着法	熱圧着法	熱圧着法	UV硬化	熱圧着法	熱圧着法	熱圧着法	熱圧着被

注 : デュミラン[®]: 武田薬品製造

[発明の効果]

以上の通り、本発明によれば、急速な発消色を示すフォトクロミック性を有する被覆用組成物が提供される。

代理人 弁理士 重 野 剛

DECLARATION

I, Tadashi YAMAMOTO, a national of Japan, c/o Yamamoto International Patent Office of 520 Sanno Urbanlife, 1.8, Sanno 2-chome, Oota ku, Tokyo 143-0023, Japan do hereby solemnly and sincerely declare:

- 1) THAT I am well acquainted with both Japanese Language and English language, and
- 2) THAT the attached document is a full, true and faithful partial translation into English made by me of Japanese Patent Publication No. 63-178193

The undersigned declarant declares further that all statements made herein of his own knowledge are true and that all statements made on information and belief are believed to be true; and further that these statements were made with the knowledge that willful false statements and the like so made are punishable by fine or imprisonment, or both, under section 1001, of Title 18 of the United States Code and that such willful false statements may jeopardize the validity of the application or any patent issuing thereon.

Singed this day of May 14, 2003.

Tadashi YAMAMOTO

Partial English translation of Japanese Patent Publication

Patent Publication No. 63-178193

Publication date: July 22, 1988

Request for Examination: None

Patent Application No. 62-10188

Application date: January 20, 1987

Inventor(s): Yuichi Aoki et al

Applicant: Nippon Sheet Glass Co., Ltd.

Title of the invention: COATING COMPOSITION WITH

PHOTOCHROMIC PROPERTIES

Claim(s):

- 1. A coating composition with photochromic properties which comprises a composition for formation of a urethane paint matrix and an organic compound with photochromic properties.
- 2. The coating composition with photochromic properties according to claim 1, wherein said composition for formation of a urethane paint matrix contains the following (a), (b) and (c);
- (a) at least one compound selected from adduct, isocyanurate, allophanate, buret and carbodiimide of non-yellowing diisocyanate and/or a block product thereof with malonic acid, acetoacetic acid or methylethyl ketoxime,
- (b) at least one compound selected from polyester, polyether, polycaprolactone and polycarbonate, having an average molecular weight of 300 to 3000 and plural hydroxyl groups per molecular, and
 - (c) a curing catalyst.
- 3. The coating composition with photochromic properties according to claim 1, wherein said composition for formation of a urethane paint matrix contains the following (d) and (e);

- (d) a polyurethane prepolymer with ends of isocyanate having an average molecular weight of 3000 to 6000 produced by at least one compound selected from non-yellowing disocyanates and at least one diol selected from polyester, polyether, polycaprolactone and polycarbonate, having a molecular weight of 100 to 1000 or a block product thereof with malonic acid, acetoacetic acid or methylethyl ketoxime
- (e) at least one compound selected from the following general formulas (I), (II) and (III)

$$(R')_{n} - N - (CH_2CH_2OH_1)_{3-n}$$
 (I)

(wherein n is 0 or 1 and R' is a hydrocarbon group having 1 to 6 carbon atoms.)

(wherein m is an integer of 1 to 10.)

$$R^2 - CH_2 CH_2 - CH_2 - CH_2 CH_2$$

(wherein, R^2 and R^3 are, each same or different, at least one selected from the following.)

(wherein R4 is hydrocarbon group.)

- 4. The coating composition with photochromic properties according to claim 2 or 3, wherein said non-yellowing disocyanate is at least one compound selected from hexamethylene disocyanete, isophorone disocyanate, 4,4'-dicyclohexylmethane disocyanate, lysine disocyanate, and hydrogenated xylylene disocyanate.
- 5. The coating composition with photochromic properties according to claim 2 or 3, wherein said polyester is adipic acid ester.
- 6. The coating composition with photochromic properties according to claim 2 or 3, wherein said polyether contains oxytetramethylene unit.
- 7. The coating composition with photochromic properties according to claim 2 or 3, wherein said polycarbonate contains repeating unit of $-O-C_6H_{12}$ OCO-.
- 8. The coating composition with photochromic properties according to claim 2, wherein said curing catalyst is at least one compound selected from a tertiary amine compound, an organic tin compound and an organic zinc compound.
- 9. The coating composition with photochromoc properties according to anyone of claims 1 to 8, wherein said photochromic organic compound is represented by the following formala (IV);

(wherein R⁵ to R¹⁷ are, each same or different, a group selected from hydrogen, organic atoms, carboxyl group, amino group, nitro group and halogen atom).

10. The coating composition with photochromic properties according to anyone of claims 1 to 9, wherein said coating composition contains at least one agent selected from ultraviolet abosorber, light stabilizer and

antioxidant.

(Page 4, right lower col., line 14 to page 5, left upper col.)

The polyurethane prepolymer with isocyanate group on its ends can be cross-linked also with conventional diamine cross-linking agent. Polyol or polyamine compound represented by the following formula (I), (II) and (III) is most preferable.

$$(R^{1})_{n}-N-(CH_{2}CH_{2}OH_{1})_{3-n} \qquad (I)$$

(wherein n is 0 or 1 and R' is a hydrocarbon group having 1 to 6 carbon atoms.)

(wherein m is an integer of 1 to 10.)

$$R^2 - CH_2 CH_2 - CH_$$

(wherein, R^2 and R^3 are, each same or different, at least one selected from the following.)

(wherein R4 is hydrocarbon group.)

(Page 7, right upper col., to page 8, left upper col.)

[Exmaple]

Examples are described below.

(1) Preparation of polyurethane prepolymer with ends of isocyanate.

Each polyurethane prepolymer was prepared in such combination as shown in Table 1. Polyol was poured into a flask in a prescribed amount and water was removed in a nitrogen gas stream with heating and stirring and then a small amount of dibutyl tin laurate as a reaction catalyst was added thereto and sufficiently mixed. Diisocyanate was dropwise added thereto with stirring while maintaining the temperature

at 60°C. After the completion of dropwise addition, stirring was further

(2) Preparation of photochromic polyurethane paint.

continued for 5 hours to complete the reaction.

Each polyurethane paint containing components shown in Table 2 in the combination of each polyurethane prepolymer with ends of isocyanate prepared in Example 1, a curing agent and in the combination of other isocyanate prepolymer and polyol was prepared. In Table 2, cellulose acetate was abbreviated as "cellace" and methylethylketone was abbreviated as MEK and methylisobutylketone was abbreviated as MIBK.

(3) Preparation of polycarbonate sheet with anti-foggy coating on its oneside.

A paint for under coating added a copolymer copolymerized glycidylmethacrylate (50 parts by weight) and 2-hydroxyethylmethacrylate (50 parts by weight), a curing agent, a flow controlling agent and ethylcellosolve as a solvent was prepared and used as a primer. The primer was coated on a polycarbonate sheet (PC sheet) of thickness 1 mm and heat cured for 30 minutes at 110°C to 130°C.

A paint for top coating added a mixture polyoxylethylated sorbitol (50 parts by weight) and a copolymer (40 parts by weight) of glycidylmethacrylate and 2-hydroxylethylmethacrylate added to a hydrolyzate of r-glycidoxypropylmethoxysilane (10 parts by weight),

polyoxyethylenealkylaryl type surfactant (LIPO NOX NCN produced by Lion Yushi, k.k., in Japan), a curing agent, a flow controlling agent and ethylcellosolve as a solvent was prepared and used.

The paint for top coating was coated on the under coated PC sheet and heat cured at 130% for 1 hour, whereby coating with excellent foggy resistance and adhesion was formed. The thickness of under coating and top coating after curing was 2 μ m and 10 μ m, respectively.

(4) Preparation of photochromic polyurethane coated product.

A glass sheet (G), a polycarbonate sheet (PC) of thickness 0.5 mm, a polycarbonate sheet with anti-foggy coating (AFPC) prepared in the above paragraph (3), a product hydrolyzated cellulose acetate surface with caustic soda aqueous solution (DIMLES:D, produced by Sanritsu Denki k.k., in Japan), a polyethyleneterephthalate film (PET) of thickness 125 μ m, a CR-39 sheet of thickness 2 mm, a polyvinyl chloride sheet(PVC) of thickness 2 mm and a silicone hard coated polyethyleneterephthalate film(HPET) of thickness 125 μ m(X-12-2150, produced by Shinetsu Kagaku k.k., in Japan) treated with a primer (TF, produced by Shinetsu Kagaku k.k., in Japan) were used as a substrate and polyurethane paint in the combination shown in Table 3 was coated thereon and cured under each condition. Regarding hard coated and anti-foggy coated sheet and film, its opposed side was coated.

The finished polyurethane coated product developed its color within several seconds in sun light irradiation from the polyurethane side and, when a sun light was shut, its color disappeared with several seconds. Regarding a hydrolyzate product of cellulose acetate surface, polyethyleneterephthalate, polymethylmethacrylate, and CR-39 used as a substrate, good color development occurred also in sun light irradiation from the reverse side.

(5) Adhesiveness of polyurethane laminate to other substrate.

Each polyurethane laminate prepared in the above paragraph (4) was

adhered to other substrate. Its combination and condition are shown in Table 4. The finished laminate exhibited good color development and color disappearance in sun light.

Table 1 Polyurethane prepolymer component table

	10-	n e	ate				- I		20)	
D	4,4'-dicyc	shexylmetha	diisocyan	1000		Polyoxy-	tetramethy	lenealva	(TERATAN 6	
	Isophorone			1000		Polycapro-	lactone diol	(TONE 0200)		
	Isophorone			1000		Polyester	diol	(DESMOPHENE	850)	0
	Isophorone	diisocyanate		1000		Polyoxy-	tetramethy-	leneglycol	(TERATAN 650)	
	Hexamethy-	lene		1000		Polycarbo-	nate diol	(DN-983)		2000
	Hexamethy-	lene	diisocyanate	1000		Polyoxy-	tetramethy-	leneglycol	(TERATAN 650)	1900
Diisocyante	пате			content	lyol	пате				content
		ame Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone 4,4'-	ame Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone lene diisocyanate diisocyanate	ame Hexamethy- Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone lene diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate	ame Hexamethy- Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone lene lene diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate ent 1000 1000 1000 1000	ame Hexamethy- Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone lene diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate	name Hexamethy- Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone lene diisocyanate diisocyanate diisocyanate diisocyanate content 1000 1000 1000 1000 1000 1000 1000 10	name Hexamethy- Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone Isophorone Isophorone Isophorone disocyanate disocyanate disocyanate disocyanate disocyanate disocyanate hisocyanate disocyanate bilon 1000 1000 1000 1000 1000 1000 1000 10	name Hexamethy- Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone lene lene diisocyanate	name Hexamethy- Hexamethy- Isophorone Isophorone Isophorone Iene lene diisocyanate leneglycol (DN-983) leneglycol (DESMOPHENE (TONE 0200) (TERATAN 650) 850)

: produced by E.I.Dupont de Newours & the Co. Note: TERATANE 650 (R)

DN-983^(R) : prod

: produced by Nihon Polyuretane

DESMOPHENE 850 (R): produced by Bayer A.G.

TONE 0200(R) : produced by Uion Carbide Corp.

Paint No.	C-1	C-2	G-3	C-4	01-5
Prepolymer No	p-1	P-2	P-3	p-3	2
content	320	250	180	0 7 0	
Curing agent) r v	I
name	Triethanol-	Triethanol-	Triethanol-	Triethanol-	ı
	amine	amine	amine	יי של היי ביי ביי ביי ביי ביי ביי ביי ביי ביי	
	Ethyl-	Ethyl-	Ethv1-	1 + T	
	diethanolamine		diethanoamine		
content	30	20	15	75	1
Diisocyanate			i	1	,
prepolymer					
name		1	ı	1	HDI buret
+ 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4					N.7
Polyol	i	I	í	1	62
n and	1	ı	ı	ţ	
content	1	I	ı		(DESMOHENE 670)
Levelling				1	が つ
agent					
пате	1	ı	1	五 2 2 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	, C
content	1	i	1	1 2	บ บ
Curing				7.0	0.7 7.0
catalyst					
name	Triethylamine	Triethylamine	Triethylamine	Triethylamine	Dibutyltin-
content	ľ	ſΩ	rc	C	dilaurate
Phtochromic			`	7.	70.0
compound					

PC-1		LS-770 A0-30	5.88 5.88	Xylene/cellace Xylene/diacetone /t-amyl alcohol alcohol=1/1	? ?	270.86
PC-2 7.95		LS-770 AO-30	7.95 7.95	Xylene/cellace Xylene/diace/t-amyl alcohol alcohol=1/1	= 1 / 1 / 4 85	379.05
₽C-1 5.85		LS-770 A0-30	5.85 5.85	Xylene/cellace /MEK=1/1/1	65	282.55
PC-2		LS-770 AO-30	8.1	Xylene/cellace /MEK=1/1/1	75	374.3
PC-1		LS-770 AO-30	10.5 10.5	Xylene/cellace /MEK=1/1/1	120	506.5
name content Light abs.	Light stab. or antioxyd.	name	content Solvent	name	content	Total

SUMIZURE N 3200 : produced by Sumitomo Bayer . Urethane Note:

PC-1 :1,3,3-trimethylspiro[indolino-2,3'-[3H]-naphto[2,1-b] (1,4) oxazine]

PC-2 :1- (p-methoxybenzil) -3,3-dimethylspiro[indolino-2,3'-[3H]-naphto[2,1-b]

(1,4)oxazine]

LS-770: Sanol LS-770, produced by Sankyo

Bis-(2,2,6,6-tetramethyl-4-piperidinyl)-sebacate AO-30 : Mark AO-30, produced by Adeka Argas

produced by Table A Three M FC-430:

Surfactant with alkyl fluoride chain

Cellit BP-300 BP-300:

Cellulose acetate butylate produced by Sumitomo Bayer Urethane